**Chemie 8. A, B do 12.4.**

Na školní web vám pověsím prezentace k názvosloví (halogenidy, oxidy a nově sulfidy). Na mess vám pošlu videa, kde vysvětluji názvosloví (halogenidy, oxidy a nově sulfidy). U oxidu chromového mě tam chybí u jednoho vzorečku 3, před tím ale je, tak to snad nebude na závadu.
Prezentace a ta videa tam jsou proto, aby vám pomohla s názvoslovím. Ve škole jsem vám nechal papír A4, kde jsou vzorečky k procvičení (sulfidy jako novinka, pak 2x směs halogenidů, oxidů a sulfidů. 1x hydroxidy, které budeme brát později. Škola bude k vyzvednutí materiálů otevřena Út, Čt od 10 do 12 hod.
Za týden vám pošlu nějaké sulfidy, abych věděl, jak se vám daří se jimi prokousat. Asi poznáte, že jsou stejné jako oxidy, jenom místo O-II je ve vzorcích S-II

**Opisujete** **doplňujete**

Uč str 56, 56 **Dusík + Amoniak** (výpisek do sešitu, do 12.4. mi pošlete obrázek výpisku)

1. Značka N

protonové číslo Z 7

číslo skupiny 15 (V.A)

číslo periody 2

nakreslit obrázek dole

1. Vlastnosti: plyn, bez barvy, bez zápachu, špatně rozpustný ve vodě, málo reaktivní
2. Výskyt: volný ve vzduchu, tvoří dvouatomové molekuly N2

 vázaný v amoniaku, kyselině dusičné, dusičnanech, v bílkovinách

1. Výroba: destilací kapalného vzduchu, přeprava v ocelových lahvích (zelený pruh)
2. Amoniak NH3 rovnice přípravy: N2 + 3 H2 2NH3
3. Vlastnosti: bezbarvý plyn, štiplavý zápach, dobře rozpustný ve vodě
4. Použití: výroba kyseliny dusičné a dusíkatých hnojiv, inertní atmosféra

 5e-

 2e-

 7 p+

Uč str 57 **Fosfor**

1. Značka P

protonové číslo Z 15

číslo skupiny 15 (V.A)

číslo periody 3

nakreslit obrázek dole

1. Výskyt v přírodě: pouze ve sloučeninách (minerály)

Modifikace červený P málo reaktivní, nesvětélkuje

 bílý P nebezpečný jed, zápalné bomby,

 kovový P dnes nemá význam,

1. Sloučeniny: oxid fosforečný
* Hoření fosforu: vzniká molekula P4O10 je tzv. dimer, který vznikl spojením dvou molekul P2O5
* Kyselina fosforečná v buněčných jádrech, souvisí se změnami energie
1. Použití P: výroba zápalek, kyseliny fosforečné, léky,

 5e-

 8e-

 2e-

 15e-